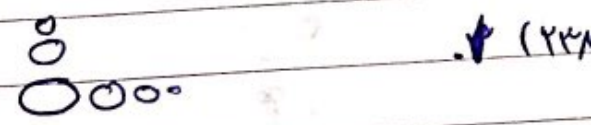


Date: _____ Subject: _____

در استنتیج کاربرد دارد $\frac{1}{2} \text{Ti}$ F (۲۳۷)

در صورتی که در این مسئله از روشی استفاده شود که طول موج کمتر است $\frac{1}{2} \text{Ti}$ F (۲۳۷)



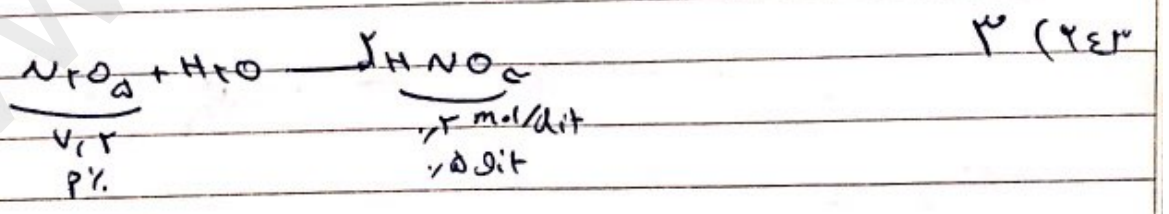
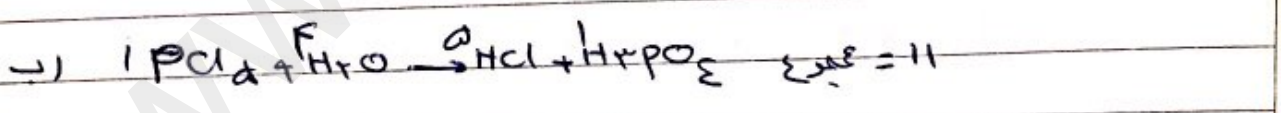
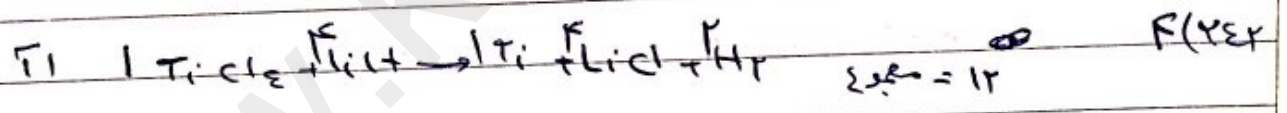
$\frac{n}{p} = 2$ $\frac{3}{1} \text{H}$ $\frac{n=2}{p=1}$ F (۲۳۹)

$\frac{2 \times 9 \times 10^{-27}}{1.6} = 1 \text{ mol}$ ~~.....~~ F (۲۴۰)

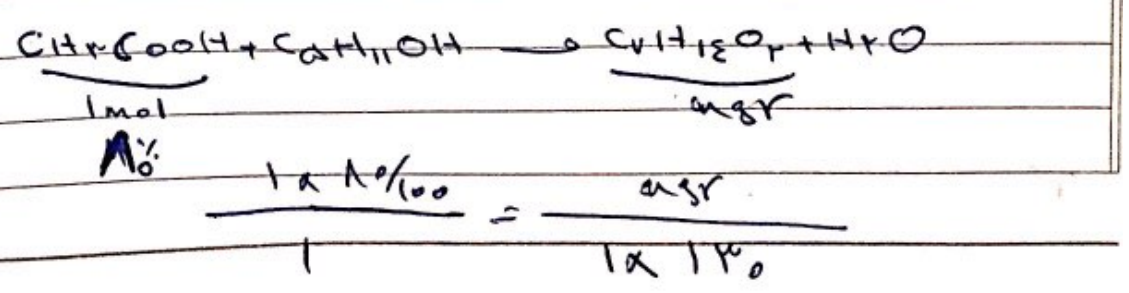
$E = mc^2 = 1.6 \times 10^{-19} \times 9 \times 10^{17} = 1.44 \times 9 \times 10^{19}$

$E = 1.44 \times 9 \times 10^{19} \text{ J} = 12.96 \times 10^{19} \text{ J} = 1.296 \times 10^{20} \text{ J}$

$\theta = -7 - \sqrt{h} = -16^\circ \text{C} + 273 = 257 \text{ K}$ F (۲۴۱)

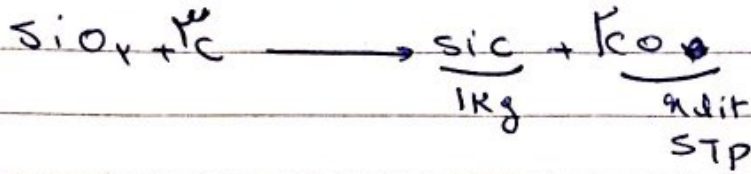


$\frac{1.1 \times 100}{1 \times 180} = \frac{1 \times 100}{180} \Rightarrow p = 11\%$ F (۲۴۴)



$100 \times \frac{1}{10} = 10 \text{ g}$





۲ (۲۴۵)

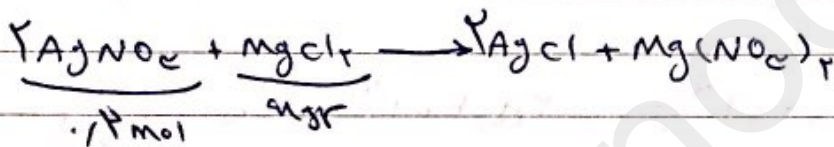
$$\frac{1000 \text{ gr}}{1 \times 60} = \frac{9 \text{ lit}}{2 \times 24} \longrightarrow V = 112.5 \text{ lit}$$

غیر نقطه آن بدلیل زنجیره کربن جذب می‌کند (در صورت)

۴ (۲۴۶)

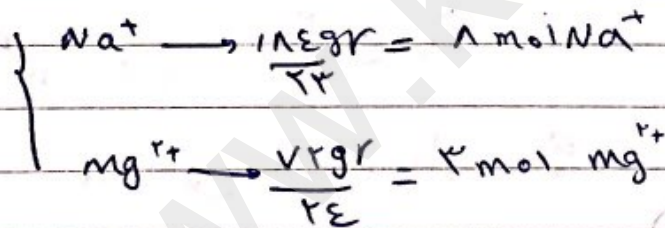
$\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$ ، $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$ می‌تواند در آب حل شود و در آب نقطه جوش دارد
 به دلیل اینکه آب در آن حل می‌شود

۲ (۲۴۷)

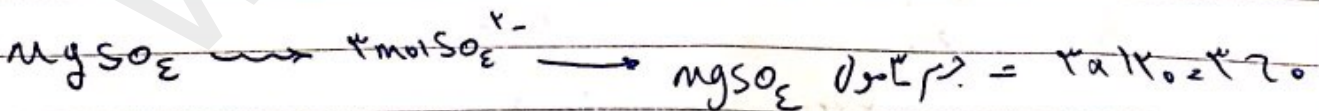
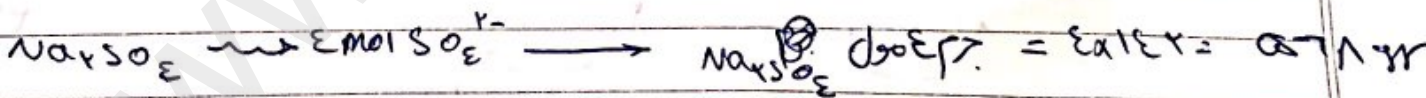


۱ (۲۴۸)

$$\frac{0.1 \text{ mol}}{2} = \frac{9 \text{ gr}}{1 \times 90} \Rightarrow m = 0.99 \text{ gr}$$



۳ (۲۴۹)

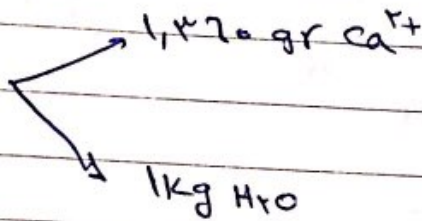


$$\frac{\text{جرم } \text{Na}_2\text{SO}_4}{\text{جرم } \text{MgSO}_4} = \frac{284}{120} = 2.37$$

Date: _____

Subject: _____

Sa Su Mo Tu We Th Fr



1 (20)

$$a = \frac{1,370}{1000} \times 100 = 137$$

$$M = \frac{\text{load}}{M_w} = \frac{1.37 \times 10^3}{1000} = 1.37$$

مورد 1 - مقدار از سولفات بر حسب

مورد 2 -

مورد 3 -

مورد 4 -

مورد 5 -

وقت سولفات برابر با وقت = 2×20

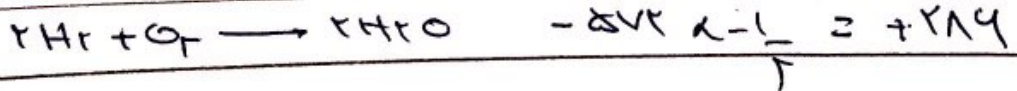
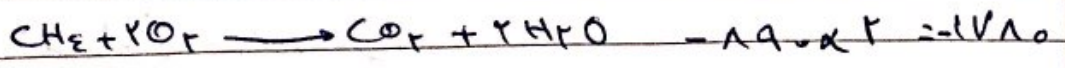
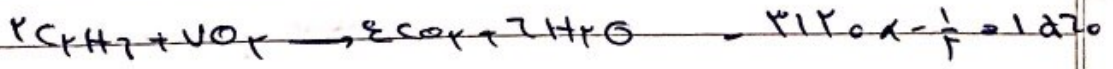
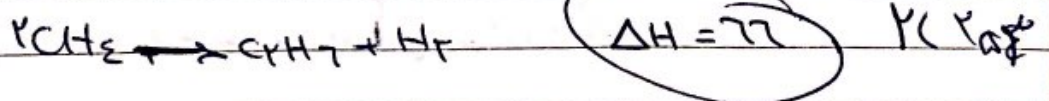
1 (20)

$100000 \rightarrow 2 \times 20 \times 10^6$ وقت سولفات
 مقدار = $\frac{2 \times 20 \times 10^6}{1000} = 40000$

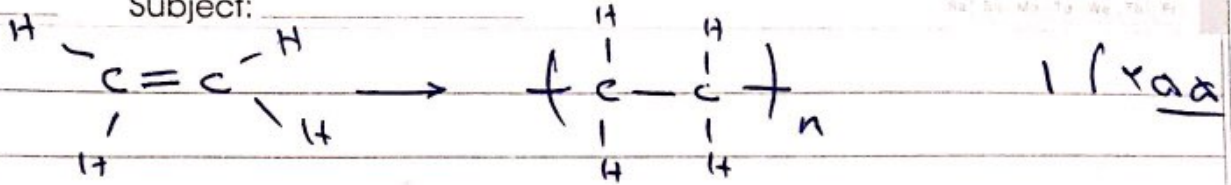
$$\text{مقدار انرژی} = \epsilon \times 20 \times 20 = 1200 \text{ Wh}$$



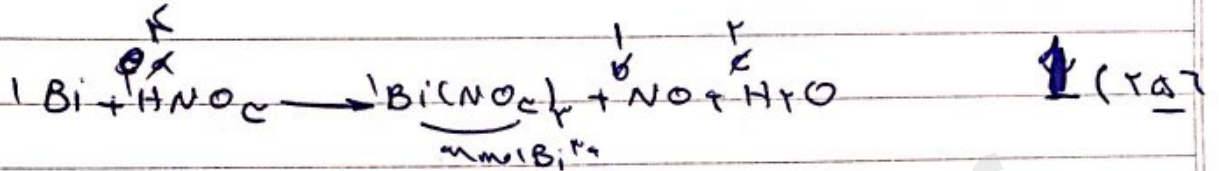
$$\frac{a \text{ min} \quad 10 \text{ mol}}{1 \text{ min} \quad 2 \text{ mol}} = \frac{10 \times 228 \times 2 \times \Delta t}{228} = 10,720 = 10,72$$



Date: _____ Subject: _____



$$\Delta H = (C=C) - (C-C) = 276$$



$$n, a = 3 + b \longrightarrow -2c + b = 3$$

$$O: 3a = 9 + b + c \longrightarrow \underline{2c - b = 9}$$

$$H: 2c = a$$

$$\begin{array}{l} 2c = 7 \longrightarrow \underline{c = 2} \\ \underline{a = 8} \\ \underline{b = 1} \end{array}$$

$$\frac{26 \text{ g NO}}{1 \times 30} = \frac{n \text{ mol}}{1} \Rightarrow n = 1 \text{ mol Bi}$$

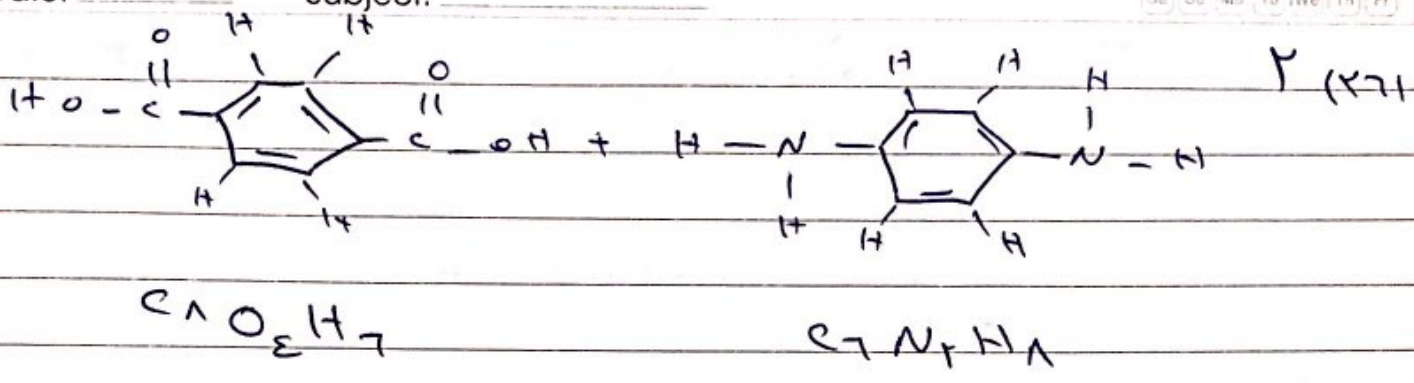
$$M = \frac{1 \text{ mol}}{1} \text{ lit} = 1 \times \frac{\text{mol}}{\text{lit}} \text{ Bi}^{3+} \quad \text{رنگ 3}$$

(208) بیونید هیدروکسید بیونید

(209) بیونید تولید آب - جرم عناصر در کلرید بیونید از بیونید

(210) مورد ب د ب ص ص ص ص

(211) کروماتیک نم کروماتیک



$$\Delta n = 2 \times 3 + (7 \times 3 - 2 \times 1) - 2 = \Delta n$$

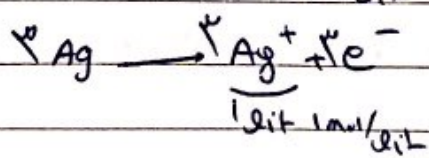
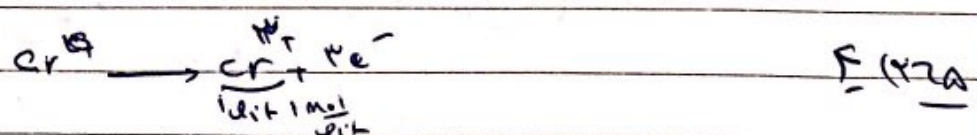
$$\frac{\sum \nu_i \Delta n_i}{\sum \nu_i \Delta n_i} = \frac{\nu_{\text{mol HCl}} \times 1}{\nu_{\text{mol HCl}}} \rightarrow M = \frac{\nu_{\text{mol}}^{-1}}{1} = \sum \nu_i \times 1$$

$$\text{pH} = 3 - 7 = 2.5 \quad \frac{[\text{H}^+]}{[\text{OH}^-]} = \frac{\sum \nu_i \times 1}{\frac{1}{2} \times 10^{-14}} = 17 \times 10^9 = 1.7 \times 10^{10}$$

$$\begin{array}{l}
 [\text{H}^+] = \alpha_1 \times 10^{-2} \\
 [\text{HA}] = \nu_1 \times \alpha_1 \times 10^{-2} \\
 K_a = \frac{[\text{H}^+]}{[\text{HA}]} = \frac{(\alpha_1 \times 10^{-2})}{\nu_1 \times \alpha_1 \times 10^{-2}}
 \end{array}$$

$$K_a = 14, 1 \times 10^{-7} = 1,4 \times 10^{-6}$$

il gharo ... (272)

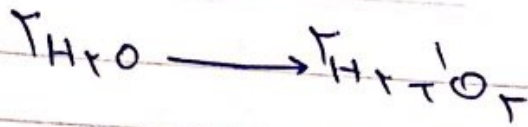


1 mol Cr = 2 argor

$$\nu_{\text{mol Ag}} = \nu_{\text{mol Cr}} = \nu_{\text{mol e}^-} \rightarrow 9,7 \text{ mol e}^-$$

Date:

Subject:



۲ (۲۷۷)

$$\text{کند} \quad \bar{A} = 1\% = \frac{a}{1000} \times 100 \longrightarrow a = 10gr$$

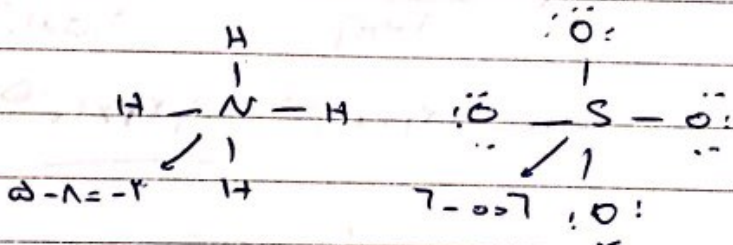
$$\text{سریع} \quad \bar{B} = 2\% = \frac{10}{a} \times 100 \longrightarrow a = 500gr$$

$$\text{از دسترس} \quad \bar{C} = 500gr \quad \frac{500gr - \bar{A}}{2 \times 118} = \frac{a \text{ lit}}{2 \times 22.4} \longrightarrow a = 933.1 \text{ lit}$$

۲ (۲۷۸) ~~سریع~~ تبدیل دگر بین نظر است مورد آغلب

مورد ب ~~سریع~~ و د ~~سریع~~

۳ (۲۷۹) هر دو نا قطری است در دو قطری صفر هستند



۲ (۲۸۰)

قطبیت و شکل هندسی و جهت استرونی پیوندی بیان دارند در دو مورد دیگر متفاوت اند

۱ (۲۸۱) ~~سریع~~ فرادرده - کاهش - زنگ - آغلب